

**كلية التقنية الطبية/ مرزق**

**نموذج توصيف مقرر دراسي**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| 1 | اسم المقرر والرمز | **صيدلة فيزيائية PT605 ))** |
| 2 | منسق المقرر | أ.مبروكة الدرمون / قار |
| 3 | القسم / الشعبة التي تقدم البرنامج | تقنية الادوية |
| 4 | الأقسام العلمية ذات العلاقة بالبرنامج | لا يوجد |
| 5 | الساعات الدراسية للمقرر | 22 |
| 6 | اللغة المستخدمة في العملية التعليمية | العربية |
| 7 | السنة الدراسية / الفصل الدراسي | السادس |
| 8 | تاريخ وجهة اعتماد المقرر | ربيع 2017 |

اهداف المقرر:

(1) دراسة الخواص الفيزيائية للمادة بأشكالها المختلفة .

(2) دراسة بعض الظواهر الطبيعية للمادة مثل التوتر السطحي ,اللزوجة خواص الجامعة للمحاليل

و التعريف بالإذابة وأنواع المحاليل .

(3) دراسة سلوك الغازات .

(4) دراسة حركية التفاعلات الكيميائية و حساب رتبة التفاعل ونصف العمر .

(5) فهم أساسيات توازن الاطوار

محتويات المقرر:

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| الموضوع العلمي | عدد الساعات | محاضرة | معمل | تمارين |
| طرق القياس الفيزيائية ، قياس الكثافة ، قياس درجات الانصهار والتجمد والغليان | 2 | 2 |  |  |
| الموائع وتصنيفها  التعريف  تصنيف الموائع حسب طبيعة انسيابيها وتحولها | 2 | 2 |  |  |
| التوتر السطحي  التعريف وطرق قياس التوتر السطحي | 2 | 2 |  |  |
| الادمصاص ، علاقة التوتر السطحي بالإدمصاص | 2 | 2 |  |  |
| حالات المادة (الغازات)  قوانين الغازات (بويل – شارل – جاي لوساك) | 2 | 2 |  |  |
| الغازات  القانون العام للغازات  ثانون دالتون للضغو الجزيئية  قانون جراهام للانتشار | 2 | 2 |  |  |
| الحالة السائلة ، الضغط الحلولي وقياسه | 2 | 2 |  |  |
| الحالة الصلبة  - عملية انحلال الأدوية الصلبة وسرعة الامتصاص  - العوامل التي تؤثر على انحلال الأدوية ومعادلة Noys Whltney Equation | 2 | 2 |  |  |
| حركية التفاعلات الكيميائية  سرعة التفاعلات الكيميائية  رتب التفاعلات ( الرتبة الأولى و الرتبة الأولى الكاذبة) | 2 | 2 |  |  |
| حركية التفاعلات الكيميائية  رتب التفاعلات ( الرتبة الثانية)  زمن نصف التفاعل | 2 | 2 |  |  |
| توازنات الأطوار  قابلية الذوبان المتبادلة ( الازدواج , سوائل ممتزجة جزئيا ) مجموعة الماء – الفينول  الأنظمة ثنائية التكوين | 2 | 2 |  |  |

**طرق التدريس**: المحاضرات

**طرق التقييم:**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| ر.م | طرق التقييم | تاريخ التقييم | النسبة المئوية |
| 1 | واجبات | *أسبوعيا* | 10% |
| 2 | امتحان النصفي | الاسبوع السادس | 30% |
| 3 | الامتحان النهائي النظري | بعد12 اسبوع | 60% |
|  | |  | 100 % |

المراجع:

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| عنوان المراجع | الناشر | النسخة | المؤلف | مكان تواجدها |
| الكتب الدراسية المقررة | ***Physical Chemistry.Peter Atkins ,Julio de paula , 9thed.2010 .W.H.Freeman and Company.New York.***  ***أساسيات الكيمياء الفيزيائية*** | | | |
| كتب مساعدة | الكيمياء الفيزيائية العملية . أ.د محمد مجدى واصل دار النشر للجامعات جامعة الازهر | | | |

**رئيس القسم: أ. مبروكة محمد عبدالله**

**منسق الجودة:** أ. حنان الحاج علي

**رئيس قسم الجودة** أ. خديجة عبدالسلام سعد